

TEMA	:	FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA INORGÁNICA
PRODUCTO	:	UI1M-B
TIPO FULL PRACTICA	:	AV - 07
PROFESOR	:	JULIO CÉSAR ROJAS TALLEDO

01. Respecto a la valencia y el número de oxidación:
- La valencia es un número entero que carece de signo y nos indica la capacidad de combinación de los átomos de un elemento químico.
 - El número de oxidación es una carga real o aparente adquirida por el átomo de un elemento químico cuando se combina con otro diferente a él.
 - El signo del número de oxidación de un átomo está asociado a la electronegatividad del elemento químico.
- es (son) correcta(s):
- A) Sólo I B) Sólo II C) Sólo III
D) I y II E) I, II y III
02. Respecto al número de oxidación:
- El número de oxidación del átomo del elemento "J" es + 6 en el siguiente compuesto:
 $\text{NaAl}(\text{JO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$
 - El número de oxidación del átomo de carbono central 1- en:
 $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH}_3$
 - El número de oxidación del átomo de hierro en el ion $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$ es +2
- es (son) correcta(s):
- A) Sólo I B) Sólo II C) Sólo III
D) I y II E) I, II y III
03. Respecto a las relaciones nombre-fórmula:
- El peróxido de sodio es Na_2O_2 .
 - El óxido argéntico es Ag_2O .
 - El selenuro de hidrógeno es H_2Se .
- es (son) correcta(s):
- A) Sólo I B) Sólo II C) Sólo III
D) I y II E) I, II y III
04. Respecto a las relaciones nombre-fórmula:
- El hidruro de bario es BaH_2
 - El hielo seco es CO_2 .
 - La arsina es AsH_3
- es (son) correcta(s):
- A) Sólo I B) Sólo II C) I y III
D) I y II E) I, II y III
05. Respecto a las relaciones nombre-fórmula:
- La atomicidad del peróxido de calcio es 3.
 - La atomicidad del óxido bromico es 7.
 - La atomicidad de óxido plúmbico es 3.
- es (son) correcta(s):
- A) Sólo I B) Sólo II C) I y III
D) I y II E) I, II y III
06. Formular los siguientes hidróxidos e indicar número total de átomos de oxígeno en:
- Hidróxido crómico.
 - Hidróxido níqueloso.
 - Hidróxido de vanádico.
- A) 5 B) 6 C) 7
D) 8 E) 9
07. Formular los siguientes ácidos oxácidos e indicar la suma total de sus atomicidades:
- Trioxocarbonato de dihidrógeno.
 - Tetraoxoclorato de hidrógeno.
 - Trioxosulfato (IV) de hidrógeno
- A) 15 B) 18 C) 25
D) 19 E) 22
08. Formular los siguientes ácidos oxácidos e indicar la suma total de los átomos de oxígeno
- Ácido ortoperclórico.
 - Ácido pirocarbónico.
 - Ácido Nitroso.
- A) 10 B) 11 C) 12
D) 13 E) 14
09. Respecto a las relaciones nombre-fórmula:
- Bicarbonato de sodio : NaHCO_3
 - Pirocromato de potasio : $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
 - Dihidrofosfato de calcio : CaH_2PO_4
- es (son) correcta(s):
- A) Sólo I B) Sólo II C) I y III
D) I y II E) I, II y III
10. Formular los siguientes sales e indicar la suma de los átomos de todas las unidades fórmula
- Bisulfuro férrico
 - Dihidrógeno arseniato crómico
 - Pirosulfato ácido de bario
- A) 37 B) 38 C) 39
D) 40 E) 41